Startersysteme II

Die vorliegende Erfindung betrifft ein Startersystem für die Polymerisation von ungesättigten Monomeren in nicht-wässerigen Lösungsmittel, vorzugsweise von Acrylaten und deren Derivaten. Weiterhin wird ein Polymerisationsverfahren und die Verwendung bestimmter Mischungen als Startersysteme beschrieben.

Die Polymerisation ungesättigter Monomere stellt eines der grundsätzlichen Reaktionstypen in der technischen Chemie dar und dient zur Herstellung einer Vielzahl von Zwischen- und Endprodukten. In der Regel werden die Monomere in einem geeigneten Lösungsmittel gelöst und im Falle radikalischer Reaktionen mit entsprechenden Radikalinitiatoren gestartet.

Derartige Reaktionen sind aus dem Stand der Technik bekannt. In der Regel wird Wasser als Lösungsmittel eingesetzt, sofern dies bei den gewünschten Monomeren möglich ist. In diesem Zusammenhang sei auf die Offenbarung der EP-A-778 290 verwiesen, die weitere allgemeine Angaben zu derartigen Reaktionen offenbart.

Im Bereich nicht-wässriger Systeme sind ebenfalls Polymerisationsreaktionen weit bekannt. Allerdings tritt bei der Polymerisation häufig ein Temperaturproblem auf. Die Exothermie der Polymerisationsreaktion reicht beispielsweise bei der Polymerisation von Acrylsäure aus, das System auf 250 °C und höher zu erwärmen. Selbst bei relativ schweren Stearylacrylat wird eine Erwärmung auf mehr als 50 °C verursacht. Die hohe Temperatur, die häufig schubweise anfällt und durch äußere Kühlung nicht hinreichend schnell abgeführt werden kann, führt zu einem unerwünscht starken Sieden des Reaktionsansatzes. Durch die ungleichmäßigen Reaktionsbedingungen kommt es zu einer geringeren Reproduzierbarkeit der Polymerenherstellung, wobei häufig unterschiedliche Monomere co-polymerisiert werden. Um dieses Problem technisch zu lösen, wird bislang in der Praxis das Monomer kontinuierlich nachdosiert und gleichzeitig die Reaktionstemperatur kontrolliert. Dies bedeutet einen erheblichen zeitlichen und technischen Aufwand. Es besteht daher schon seit langem Bedarf, die Polymerisationsreaktion so starten zu können, dass die o.g. Nachteile vermieden werden können.

1

الويه

Es war daher die Aufgabe der vorliegenden Erfindung, die Polymerisation von Monomeren in nicht wässrigen Lösungsmitteln so zu gestalten, dass Exothermieschübe, die den Ansatz über den Siedepunkt darin enthaltener Komponenten wie Monomere und/oder Lösemittel erhitzen würden, vermieden und eine möglichst einfache Reaktionsführung ermöglicht wird.

Es wurde gefunden, dass durch Einsatz bestimmter Startersysteme die oben gestellte Aufgabe gelöst werden kann.

Gegenstand der vorliegenden Erfindung ist daher ein Startersystem für die Polymerisation ungesättigter Monomere in nicht wässrigen Medien, wobei die Startersysteme enthalten müssen mind. die Komponente a), eine Peroxid-Verbindung in Mengen von 0,02 bis 7 Gew.-%, b) organische Hydrazinderivate in Mengen von 0,005 bis 3 Gew.-% und schließlich c) Übergangsmetallionen in Mengen von 2 bis 1000 ppm. Die Mengenangaben beziehen sich in diesem Fall jeweils auf das Gesamtsystem aus Monomer, Lösungsmittel und Startersystem.

Prinzipiell sind ähnliche Systeme bereits aus dem Stand der Technik bekannt, wie beispielsweise der EP 0 550 087, die aber schäumbare und härtbare Polyesterzusammensetzungen beschreibt, welche neben einem flüssigen ungesättigten Polyesterharz noch ein monosubstituiertes Sulfonylhydrazin als Treibmittel für das Harz sowie mind. ein organisches Metallsalz als primären Promotor für das organische Peroxidhärtungsmittel enthalten müssen.

Im Gegensatz zur vorliegenden Erfindung geht die Lehre der EP-A-0 550 087 nicht von niedermolekularen Monomeren aus, sondern setzt ein ungesättigtes flüssiges Polyesterharz, also bereits ein Polymer für die Reaktion ein. Weiterhin offenbart die Schrift keine Lösungspolymerisation, bei dem die Monomere zunächst gelöst und dann zur Reaktion gebracht werden.

Das erfindungsgemäße Startersystem enthält zunächst zwingend eine Peroxidverbindung a), die während der Reaktion Radikale freisetzt, welche in bekannter Weise die eigentliche Polymerisationsreaktion in Gang setzen. Geeignete Peroxide sind beispielsweise gesättigte Hydroperoxide, aliphatische olefinische Hydroperoxide, Arylalkylhydroperoxide, Hydroperoxide von cycloaliphatischen und hetrocyclischen organischen Molekülen, Dialkylperoxide, Hydroxyalkylperoxide, Polyalkylenperoxide, Peroxyacetale. Methylhydroperoxide, Ethylhydroperoxid, ter.-Butylhydroperoxide, dimeres

Benzaldehydperoxide, dimeres Benzophenonperoxide, dimeres Acetonperoxid und Methylethylketonhydroperoxid. Besonders bevorzugt sind allerdings als Komponente a) Methylethylketonperoxid und besonders das Cumolhydroperoxid.

Die Peroxidverbindungen a) sind in Mengen von 0,02 bis 7 Gew.-%, bezogen auf den Gesamtansatz enthalten, wobei vorzugsweise Mengen im Bereich von 0,1 bis 1 Gew.-% ausgewählt sind.

Es ist dem Fachmann bekannt, dass die oben aufgeführten Peroxide in der Regel nicht als Reinsubstanzen erhältlich sind sondern sich in unterschiedlichen Formulierungen im Handel befinden. Vorzugsweise werden sie in geeigneten organischen Lösungsmitteln gelöst und kommen dann als mehr oder weniger konzentrierte Mittel auf den Markt. Die vorzugsweise eingesetzten Peroxide sind Alkyloxyperoxide, wie oben beschrieben, sowie insbesondere das Cumolhydroperoxid, wobei vorzugsweise solche Substanzen ausgewählt sind, die in der Regel bereits bei 15 °C, vorzugsweise aber bei 20 bis 50 °C aktiviert werden können und so die eigentliche Polymerisationsreaktion starten.

Neben der Komponente a) enthält das Startersystem zwingend ein organisches Hydrazinderivat in Mengen von 0,005 bis 3 Gew.-%. Die Komponente b) dient als Polymerisationsbeschleuniger, wobei unter organischen Hydrazinderivaten vorzugsweise Verbindungen der allgemeinen Formel R¹-NH-NH-CO-R² verstanden werden, in der R¹ Alkyl, Cycloalkyl, Aryl, Alkenyl, Cycloalkenyl sowie R² Wasserstoff Alkyl, Cycloalkyl, Alkenyl, Cycloalkenyl, einer Aminogruppe oder einen mit Schwefel substituierten Arylrest bedeuten.

Besonders geeignet sind weiterhin insbesondere Verbindungen der Formel RSO₂-NH-NH₂, wobei R ein Hydrocarbylradikal, ausgewählt aus den Gruppen C₁-C₁₂ Alkyl, C₅-C₆, Cycloalkyl, C₇-C₁₀ Arylalkyl, Phenyl-, Naphtyl- oder substituierter Phenylrest sein kann. Besonders vorteilhaft sind Sulfonylhydrazide, in denen R für einen C₂-C₄ Alkyl-, Benzyl-oder Phenylrest, ggf. substituiert mit Chlor oder C₁-C₁₂ Alkyl steht.

Beispiele für geeignete Sulfonylhydrazide sind Methansulfonylhydrazid, Methansulfonylhydrazid, Propansulfonylhydrazid, N-Butansulfonylhydrazid, sek.-Butansulfonylhydrazid, tert.-Butansulfonylhydrazid, Isobutansulfonylhydrazid, Pentan-

sulfonylhydrazid, Hexansulfonylhydrazid, Heptansulfonylhydrazid, Octansulfonylhydrazid, Nonansulfonylhydrazid, Decansulfonylhydrazid, Dodecanolsulfonylhydrazid, pentansulfonylhydrazid, Cyclohexansulfonylhydrazid, Benzensulfonylhydrazid, Naphtalensulfonylhydrazid, Toluolsulfonylhydrazid, Ethylbenzylsulfonylhydrazid, Dimethylbenzolsulfonylhydrazid, Butylbenzolsulfonylhydrazid, Hexylbenzolsulfonylhydrazid, Octylbenzensulfonylhydrazid, Decylbenzolsulfonylhydrazid, Ethoxybenzolsulfonylhydrazide und andere dem Fachmann bekannte Verbindungen aus dieser Klasse. Besonders bevorzugt ist es im Rahmen der vorliegenden Erfindung Acetylphenylhydrazid oder Toluolsulfonsäurehydrazid als Komponente b) in den Startersystemen auszuwählen.

Die Komponente b) ist vorzugsweise in Mengen von 0,03 bis 0,3 Gew.-% im Startersystem enthalten.

Als weitere zwingende Komponente c) werden Übergangsmetallionen in Mengen von 1 bis 1000 ppm eingesetzt. Bevorzugte Ionen stammen vom Kupfer, Vanadium, Molybdän, Kobalt oder Eisen ab. Besonders bevorzugt ist es, die Ionen in Form ihrer organischen Anionen, vorzugsweise die Salze organischer Säuren einzusetzen, wobei geeignete organische Säuren in diesem Zusammenhang 2 bis 20 Kohlenstoffatome enthalten und ausgewählt sind aus der Gruppe Essigsäure, Propionsäure, 2-Ethylhexansäure, Hexansäure, Octansäure, Ölsäure, Oleinsäure, Palmitinsäure, Stearinsäure, Naphtalinsäure. Weiterhin sind Komplexe derartiger Salze mit Acetoaceton geeignet.

Ganz besonders bevorzugt ist der Einsatz von Kupfersalzen als Komponente c), wobei dieses vorzugsweise in Form eines Kupfernaphtenats eingesetzt werden sollte. Bevorzugte Mengen bezüglich der Komponente c) sind 3 bis 15 ppm Kupferionen.

Als nicht wässriges Lösungsmittel für die erfindungsgemäßen Polymerisationsreaktionen eigenen sich vorzugsweise flüssige Kohlenwasserstoffe, insbesondere flüssige aromatische Kohlenwasserstoffe und ganz besonders Toluol oder Xylol. Es können aber auch Mischungen derartiger Lösungsmittel mit anderen Kohlenwasserstoffen, wie sie beispielsweise von der Firma Exxon unter der Marke Solvesso® vertrieben werden, im Rahmen der vorliegenden technischen Lehre eingesetzt werden.

4

Die vorliegende Reaktion betrifft die Umsetzung von bestimmten ungesättigten Monomeren im Sinne einer radikalischen Polymerisation. Die Monomere sind vorzugsweise ausgewählt aus der Gruppe der Acrylsäure und deren Derivate sowie Styrol. Zur Gruppe der Acrylsäure und deren Derivate zählt auch die Methacrylsäure, Methacrylsäureester und weitere derartige Substanzen. Es ist auch möglich, mehrfach ungesättigte Monomere einzusetzen, besonders bevorzugt ist aber die Verwendung des vorliegenden Startersystems zur Polymerisation einfach ungesättigter Monomere.

Die Verwendung von ungesättigten Harzen, wie im Falle der oben zitierten EP-A-0 550 087 ist von der vorliegenden technischen Lehre ausgeschlossen.

Die eigentliche Polymerisation erfolgt, wie dem Fachmann bekannt, zunächst durch Lösen der Monomere in dem nicht wässrigen Lösungsmittel und anschließenden Zusatz des Startersystems. Im Rahmen der vorliegenden technischen Lehre ist es möglich, sowohl den Monomeren als auch dem Startersystem Toluol zuzusetzen und so auf die aufwendige und teure Nachdosierung zu verzichten. Aufgrund der besonderen Eigenschaften des erfindungsgemäßen Startersystems erhöht sich die Temperatur beim Start der Polymerisationsreaktion auf max. 80 °C oder darunter, vorzugsweise sogar auf unter 70 °C. Sie bleibt jedenfalls unter dem Siedepunkt des verwendeten Lösemittels und der eingesetzten Monomeren, wodurch eine aufwändige Rückflusskühlung zur Kondensation der ansonsten gebildeten Dämpfe unterbleiben kann.

In diesem Startersystem und im-Verfahren-zur Polymerisation von ungesättigten Monomeren, wobei man die oben beschriebenen Startersysteme einsetzt, betrifft die vorliegende Erfindung auch die Verwendung von Mischungen der Komponenten a) bis c), wie oben beschrieben, zum Starten von Polymerisationsreaktionen ungesättigter Monomere und nicht wässrigen Lösungsmittel.

Das hier beschriebene Verfahren ermöglicht es einfach und reproduzierbar, Polymerisate ungesättigter Monomere herzustellen. Die Nachteile, wie oben beschrieben, treten in der Regel nicht auf.

Die erfindungsgemäß hergestellten Polymere, insbesondere auf Basis von Acrylsäure und dessen Derivaten eigenen sich für eine Vielzahl technischer Anwendungsgebiete.

Schätzungsweise können Sie als Prozeßchemikalien im Bereich Oilfield und Mining eingesetzt werden.

Beispiel

500 g Behenylacrylat (Acrylate 22-45 der Firma Cognis) wurden bei 65 °C aufgeschmolzen und mit 120 g Toluol versetzt. Unter Überleiten eines leichten Stickstoffstroms wurde die Mischung auf 35°C abgekühlt. Unter Rühren wurden nacheinander 1,3 Acetylphenylhydrazid, 3,8 g Cumolhydroperoxid (CUHP-80; 80%ig in Cumol; Peroxid-Chemie) sowie 0,4 g einer 1%igen Lösung von "Soligen Kupfer 8" der Firma Borchers (Kupfernaphtenat gelöst in Testbenzin; Kupfergehalt: 8%) in Toluol zugegeben. Die Ansatztemperatur steigt innerhalb von wenigen Minuten auf ca. 70°C. Nach Beendigung des Temperaturanstieges wurde der Ansatz auf 80°C erhitzt und noch für eine weitere Stunde bei dieser Temperatur belassen. Anschließend wurde abgekühlt und das Polymerisat in an sich üblicher Weise erhalten.

Der Steigschmelzpunkt der erhaltenen Polymerenlösung nach der DGF-Einheitsmethode C-IV 3a (52), beträgt 32 °C. Ihre Brookfieldviskosität, gemessen bei 50 ° mit RVT-Spindel 4 bei 20 UpM beträgt 600 mPas.

Patentansprüche

Startersystem f
ür die Polymerisation unges
ättigter Monomere in nicht-w
ässerigen
Medien, enthaltend mindestens

- a) Peroxid-Verbindungen in Mengen von 0,02 bis 7 Gew.-%
- b) organische Hydrazin-Derivate in Mengen von 0,005 bis 3 Gew.-%
- c) Übergangsmetallionen in Mengen von 1 bis 1000 ppm mit der Maßgabe, daß sich die Gewichtsangaben auf den gesamten Ansatz, d.h. Monomere, nicht-wässeriges Medium und Startersystem beziehen.
- 2. Startersystem nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die Peroxidverbindungen ausgewählt sind aus der Gruppe der Methylethylketonperoxide und Cumolhydroperoxide.
- 3. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 2, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente a) in Mengen von 0,1 bis 1 Gew.-% enthalten ist.
- 4. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß, die Komponente b) ausgewählt ist aus der Gruppe Acetylphenylhydrazid oder Toluolsulfonsäurehydrazid.
- 5. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente b) in Mengen von 0,03 bis 0,3 Gew.-% enthalten ist.
- 6. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 5, dadurch gekennzeichnet, daß die Komponente c) ausgewählt ist aus den Ionen von Kupfer, Vanadium, Molybdän, Kobalt oder Eisen.
- 7. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, daß als Komponente c) Kupferionen ausgewählt sind.
- 8. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß als nichtwässeriges Lösungsmittel ein aromatischer Kohlenwasserstoff, vorzugsweise Toluol oder Xylol ausgewählt sind.

9. Startersystem nach den Ansprüchen 1 bis 8, dadurch gekennzeichnet, daß als Monomere Acrylsäure, Meth(acryl)säure und deren Derivate ausgewählt sind.

- 10. Verfahren zu Polymerisation von ungesättigten Monomeren, dadurch gekennzeichnet; daß die Monomeren in einem nicht-wässerigen Lösungsmittel gelöst, die Temperatur anschließend auf weniger als 80 °C, vorzugsweise weniger als 70 °C angehoben, mit einem Startersystem nach Anspruch 1 versetzt und die Reaktion so gestartet wird.
- 11. Verwendung von Mischungen wie in Anspruch 1 beschrieben zum Starten von Polymerisationsreaktionen von ungesättigten Monomeren in nicht-wässerigen Lösungsmittel.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Relevant to claim No.

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 CO8F4/40 CO8F2/06 C08F20/10

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHED

Category °

X

Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) IPC 7

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages

US 2 686 775 A (HOWARD JR EDWARD G)

EPO-Internal, WPI Data

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

^	17 August 1954 (1954-08-17) page 1, column 1, line 35 - lir example 12 claims 1,6		1-7,9-11
X	US 4 327 196 A (WEST ROBERT W E 27 April 1982 (1982-04-27) column 2, line 35 - line 47 column 3, line 18 - line 34 column 4, line 1 - line 3 column 4, line 14 - line 17 example 1	T AL)	1-7,10, 11
A	US 3 607 849 A (BUNING ROBERT E 21 September 1971 (1971-09-21) column 2; example 1 claims		1-11
<u></u>		_/	
X Furth	er documents are listed in the continuation of box C.	Patent family members are listed	in annex.
° Special cat	legories of cited documents:		
I Wilside	nt defining the general state of the art which is not ered to be of particular relevance	*T* later document published after the inte or priority date and not in conflict with cited to understand the principle or th invention	The application but
Timing Ga		"X" document of particular relevance; the cannot be considered novel or cannot	claimed invention
	nt which may throw doubts on priority claim(s) or s cited to establish the publication date of another	invoive an inventive step when the do	cument is taken alone
"O" docume	nt referring to an oral disclosure, use, exhibition or	"Y" document of particular relevance; the cannot be considered to involve an indocument is combined with one or more and the control of th	Vantria etan udaan tha
P docume	nt published prior to the international filling data but	ments, such combination being obvior in the art.	us to a person skilled
iater int	an the phonly date claimed	*&* document member of the same patent	family
Date of the a	ctual completion of the international search	Date of mailing of the international sea	rch report
	5 August 2004	01/09/2004	
Name and m	auling address of the ISA	Authorized officer	
	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nt, Fax: (+31-70) 340-3016	Thomas, D	

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No
PCT/EP2004/004591

C.(Continu	ation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT	PCT/EP2004/004591		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim N		
A	EP 0 123 066 A (PENNWALT CORP) 31 October 1984 (1984-10-31) the whole document	1-11		
		·		
	•			

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No PCT/EP2004/004591

Patent document		Publication		Patent family	2004/004591
cited in search report		date .		member(s)	Publication date
US 2686775	Α	17-08-1954	NONE		
US 4327196	Α	27-04-1982	AT	19642 T	15-05-198
			AU	552605 B2	12-06-198
			AU	7862981 A	01-07-198
			BR	8108291 A	05-10-198
			CA	1197947 A1	10-12-198
			DE	3174590 D1	12-06-198
			DK	567981 A	23-06-198
			EP	0055087 A1	30-06-198
			ES	8300819 A1	01-02-198
			FI	814034 A ,B,	23-06-198
			JP	1218079 C ´ ´	17-07-198
			JP	57128724 A	10-08-198
		•	JP	58049577 B	05-11-198
			NO	814379 A ,B,	23-06-198
			PT	74179 A .B	01-01-198
			ZA	8108833 A	24-11-198
US 3607849	Α	21-09-1971	NONE		
EP 0123066	Α	31-10-1984	US	4435525 A	06-03-198
			ΑT	37893 T	15-10-198
			AU	2512284 A	04-10-198
			BR	8401373 A	06-11-198
			CA	1217900 A1	07-02-198
			DE	3474560 D1	17-11-198
			DK	86884 A	29-09-198
			EP	0123066 A1	31-10-198
			ES	8600646 A1	16-01-198
			IL	70936 A	31-12-198
			IN	162023 A1	19-03-198
			JP	1790648 C	29-09-199
			JP	4079370 B	15-12-199
			JP	59184230 A	19-10-198
			MX	166340 B	29-12-1992
			PH ZA	19265 A 8401968 A	21-02-1986

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP2004/004591

A. KLASSIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES IPK 7 C08F4/40 C08F2/06 C08F20/10

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole) IPK 7 CO8F

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

EPO-Internal, WPI Data

Kategorie*	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	US 2 686 775 A (HOWARD JR EDWARD G) 17. August 1954 (1954-08-17) Seite 1, Spalte 1, Zeile 35 - Zeile 45 Beispiel 12 Ansprüche 1,6	1-7,9-11
X	US 4 327 196 A (WEST ROBERT W ET AL) 27. April 1982 (1982-04-27) Spalte 2, Zeile 35 - Zeile 47 Spalte 3, Zeile 18 - Zeile 34 Spalte 4, Zeile 1 - Zeile 3 Spalte 4, Zeile 14 - Zeile 17 Beispiel 1	1-7,10, 11
A	US 3 607 849 A (BUNING ROBERT ET AL) 21. September 1971 (1971-09-21) Spalte 2; Beispiel 1 Ansprüche	1-11

Wettere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen	X Siehe Anhang Patentfamilie
 Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : *A* Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist *E* älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist *L* Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt) *O* Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht *P* Veröffentlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist 	 *T° Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatu oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondem nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist *X° Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfinc kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden *Y° Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfinc kann nicht als auf erfinderischer Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderer Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird un diese Verbindung für einen Fachmann nahellegend ist *&° Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist
25. August 2004	01/09/2004
Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk	Bevollmächtigter Bediensteter
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Thomas, D

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen PCT/EP2004/004591

C (Endade	ALOWER STATE OF THE STATE OF TH	PCT/EP2004/004591		
(ronsetz	ung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN			
	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommend	ten Tede	Betr. Anspruch Nr.	
A	EP 0 123 066 A (PENNWALT CORP) 31. Oktober 1984 (1984-10-31) das ganze Dokument		1-11	

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen
PCT/EP2004/004591

						,	7 17 004331
	echerchenbericht rtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
US 	2686775	A	17-08-1954	KEINE			
US	4327196	Α	27-04-1982	AT	19642		15-05-1986
				AU	552605		12-06-1986
				AU	7862981		01-07-1982
				BR	8108291		05-10-1982
				CA	1197947		10-12-198
				DE	3174590		12-06-1986
				DK	567981		23-06-1982
				EP	0055087		30-06-1982
				ES	8300819		01-02-1983
				FI	814034		23-06-1982
				JP	1218079		17-07-1984
				JP JP	57128724		10-08-1982
				NO	58049577 814379		05-11-1983
				PT	74179	A ,B,	23-06-1982
				ZA	8108833	A,B	01-01-1982
	3607849	Α	21 00 1071			^ 	24-11-1982
			21-09-1971 	KEINE			
EP	0123066	Α	31-10-1984	US	4435525	Α	06-03-1984
				AT	37893	T	15-10-1988
				AU	2512284		04-10-1984
				BR	8401373	Α	06-11-1984
				CA	1217900		07-02-1987
				DE	3474560		17-11-1988
				DK	86884		29-09-1984
				EP	0123066		31-10-1984
				ES		A1	16-01-1986
				IL In	70936		31-12-1987
				JP	162023		19-03-1988
				JP	1790648 4079370	C	29-09-1993
				JP	59184230	В	15-12-1992
				MX	166340	A B	19-10-1984
				PH	19265		29-12-1992
				ZA	8401968		21-02-1986 30-01-1985
				7Δ			